日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年12月 1日

出 願 番 号 Application Number:

特願 2.003-401238

[ST. 10/C]:

[JP2003-401238]

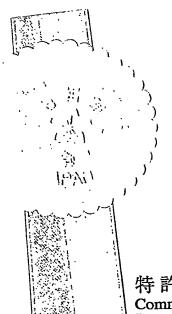
REC'D 2 3 DEC 2004
WIPO PCT

出 願 人 Applicant(s):

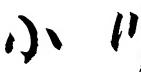
住友化学工業株式会社

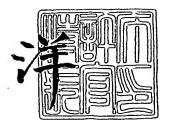
PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 9月16日





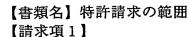


特許願 【書類名】 P156495 【整理番号】 平成15年12月 1日 【提出日】 特許庁長官殿 【あて先】 CO8F 4/642 【国際特許分類】 【発明者】 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住友化学工業株式会社 【住所又は居所】 内 今本 有香 【氏名】 【発明者】 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住友化学工業株式会社 【住所又は居所】 内 花岡 秀典 【氏名】 【特許出願人】 000002093 【識別番号】 住友化学工業株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 100093285 【識別番号】 【弁理士】 久保山 隆 【氏名又は名称】 06-6220-3405 【電話番号】 【選任した代理人】 100113000 【識別番号】 【弁理士】 中山 亨 【氏名又は名称】 【電話番号】 06-6220-3405 【選任した代理人】 【識別番号】 100119471 【弁理士】 【氏名又は名称】 榎本 雅之 06-6220-3405 【電話番号】 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 010238 21,000円 【納付金額】

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1 【包括委任状番号】 0212949



式(1)

(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、Aは元素の周期律表の第15族の元 素を示し、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 および R^{10} は、同一また は相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアル キル基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基、置換されていてもよ い炭素原子数6~20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1~20の炭化水 素で置換されたシリル基、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基、置 換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭 素原子数6~20のアリールオキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されて いてもよいアミノ基を示し、R⁹は、水素原子、置換されていてもよい炭素原子数1~1 0のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基または置換さ れていてもよい炭素原子数 $6\sim 2$ 0 のアリール基を示し、 X^1 および X^2 は同一または相 異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル 基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基、置換されていてもよい炭 素原子数6~20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ 基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、置換されていても よい炭素原子数6~20のアリールオキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換 されていてもよいアミノ基を示す。)

で示される遷移金属錯体。

【請求項2】

Aが、窒素原子である請求項1に記載の遷移金属錯体。

【請求項3】

Mがチタン原子またはジルコニウム原子である請求項1または2に記載の遷移金属錯体。 ·【請求項4】

式(2)

$$\begin{array}{c|c}
 & R^{10} \\
 & R^{10$$

(式中、A、R 1 、R 2 、R 3 、R 4 、R 5 、R 6 、R 7 、R 8 、R 9 およびR 1 0 は、前記と同じ意味を表す。) で示される置換フェノール。

【請求項5】

Aが、窒素原子である請求項4に記載の置換フェノール。



【請求項6】 式(3)

(式中、A、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 および $R^{1\ 0}$ は、前記と同じ意味を表し、 $R^{1\ 1}$ は置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim1$ 0のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $7\sim2$ 0のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim2$ 0のアリール基を示す。ただし $R^{1\ 1}$ はメチル基ではない。)で示されるホスフィン化合物。

【請求項7】

 \mathbf{R}^{1} が置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルキル基である請求項 6 に記載のホスフィン化合物。

【請求項8】

請求項4に記載の式(2)で示される置換フェノールと、式(4)

$$(X^3)_{\stackrel{}{\mid} M} (X^2)_{\stackrel{}{\mid} M'}$$

$$(4)$$

(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、 X^1 、 X^2 および X^3 は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $7\sim20$ のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim20$ の炭化水素で置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim20$ の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、Lは中性配位子を示し、1'、m'、n'は独立に $0\sim2$ の整数を示し、かつ1'、m'およびn'の和は、3、4、または5である。)で示される遷移金属化合物とを反応させることを特徴とする請求項1に記載の式(1)で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項9】

請求項4に記載の式(2)で示される置換フェノールと請求項8に記載の式(4)で示される遷移金属化合物との反応において、塩基を用いることを特徴とする請求項1に記載の式(1)で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項10】

請求項6に記載の式(3)で示されるホスフィン化合物と、請求項8に記載の式(4)で示される遷移金属化合物とを反応させることを特徴とする請求項1に記載の式(1)で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項11】

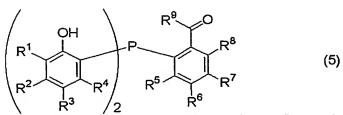
請求項6に記載の式(3)で示されるホスフィン化合物と酸とを反応させることを特徴とする請求項4に記載の式(2)で示される置換フェノールの製造方法。

【請求項12】

酸が塩化水素である請求項11に記載の製造方法。

【請求項13】.

式(5)



、(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 および R^9 は、前記と同じ意味を表す。)

で示されるホスフィンカルボニル化合物と式(6)

 $R^{10} - AH_2$

(6)

(式中、AおよびR¹⁰ は前記と同じ意味を表す。)

で示される有機化合物とを反応させることを特徴とする式(2)で示される置換フェノールの製造方法。

【請求項14】

式 (7)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 および $R^{1\ 1}$ は、前記と同じ意味を表す。)

で示されるカルボニル化合物と請求項13に記載の式(6)で示される有機化合物とを反応させることを特徴とする請求項6に記載の式(3)で示されるホスフィン化合物の製造方法。

【請求項15】

請求項1から3のいずれかに記載の遷移金属錯体および下記化合物(A)を組合わせてなることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

化合物 (A): 下記化合物 $(A1) \sim (A3)$ のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物

(A1): 式 (E1) a A1 (Z) 3-a で示される有機アルミニウム化合物、

(A2): 式 |-A1(E2)-O-| b で示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A3): 式 (E3) {-A1 (E3) -O-} c A1 (E3) 2 で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、 $E1 \sim E3$ は同一または相異なり、炭素原子数 $1 \sim 8$ の炭化水素基であり、Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、a は1 、2 または3 を、b は2 以上の整数を、c は1 以上の整数を表す。)

【請求項16】

請求項1から3のいずれかに記載の遷移金属錯体と請求項15に記載の化合物(A)および 下記化合物(B)を組合わせてなることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

化合物 (B): 下記化合物 (B1) \sim (B3) のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物

(B1): 式 BQ1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、

(B2): 式 Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物、

(B 3): 式(L — H)+ (B Q 1 Q 2 Q 3 Q 4)- で表されるホウ素化合物

(式中、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1~Q4は同一または相異なり、ハロゲン原子、炭素原子数1~20の炭化水素基、炭素原子数1~20のハロゲン化炭化水素基、炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基、炭素原子数1~20のア



ルコキシ基または炭素原子数 $1\sim 20$ の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示す。)

【請求項17】

請求項13または14に記載のオレフィン重合用触媒の存在下に、オレフィンを重合する ことを特徴とするオレフィン重合体の製造方法。



【発明の名称】遷移金属錯体、配位子、オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の 製造方法

【技術分野】

[0001]

本発明は遷移金属錯体、配位子、オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の製造方法に関する。

【背景技術】

[0002]

従来、2個の水酸基とホスフィンを有する有機化合物と遷移金属とからなる触媒成分 [例えば、2,2'-(フェニルホスフィド) ビス (6-tert-ブチルー4-メチルフェノキシ) (テトラヒドロフラン) チタニウムジクロライド] を、オレフィン重合体の製造方法に用いる例 (例えば、特許文献 1 参照。) などが報告されている。しかし、この触媒成分は、活性がかならずしも充分ではなく、得られるオレフィン重合体の分子量も充分なものとは言い難かった。

また、元素の周期律表の第8~10属の金属錯体(特許文献2参照。)が報告されているが 、本発明の錯体とはその金属原子を異にする。

【特許文献1】特開平10-218922号公報

【特許文献 2】 W O 98/42440

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0003]

本発明は、上記の問題点に鑑み、高活性で、高い分子量のオレフィン重合体を製造できる重合用触媒を開発することを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0004]

本発明者らは優れた重合触媒を開発するために、遷移金属錯体およびオレフィン重合用触媒について鋭意研究を続けてきた。その結果、新規な置換フェノール、新規なホスフィン化合物、新規な遷移金属錯体を発見し、本発明を完成させるに至った。

[0005]

すなわち、本発明は式(1)

(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、Aは元素の周期律表の第15族の元素を示し、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸およびR¹⁰は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリールオキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、R⁹は、水素原子、置換されていてもよい炭素原子数1~1

0のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $7 \sim 2$ 0のアラルキル基または置換されていてもよい炭素原子数 $6 \sim 2$ 0のアリール基を示し、 X^1 および X^2 は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数 $1 \sim 1$ 0のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $7 \sim 2$ 0のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $6 \sim 2$ 0のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数 $1 \sim 1$ 0のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数 $7 \sim 2$ 0のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数 $6 \sim 2$ 0のアリールオキシ基または炭素原子数 $1 \sim 2$ 0の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示す。)

で示される遷移金属錯体、式(2)

$$\begin{array}{c|c}
 & R^{10} \\
 & R^{9} \\
 & R^{2} \\
 & R^{3} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & R^{8} \\
 & R^{6} \\
 & R^{7} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & R^{8} \\
 & R^{7} \\
 & R^{6} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & R^{10} \\
 & R^{8} \\
 & R^{7} \\
 & R^{6} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & R^{10} \\
 & R^{10} \\$$

(式中、A、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 および R^{10} は、前記と同じ意味を表す。) で示される置換フェノール、式(3)

$$\begin{array}{c|c}
R^{11} & R^{9} \\
R^{1} & R^{8} \\
R^{2} & R^{4} & R^{5} \\
\end{array}$$
(3)

(式中、A、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 および $R^{1\ 0}$ は、前記と同じ意味を表し、 $R^{1\ 1}$ は置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim1$ 0のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $7\sim2$ 0のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim2$ 0のアリール基を示す。ただし $R^{1\ 1}$ はメチル基ではない。)

で示されるホスフィン化合物、およびこれらの製造方法;該遷移金属錯体と、下記化合物 (A) を組合わせてなるオレフィン重合用触媒;およびさらに下記化合物 (B) を組合わせてなるオレフィン重合用触媒ならびにオレフィン重合体の製造方法を提供するものである。

化合物 (A): 下記化合物 $(A1) \sim (A3)$ のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物

(A1): 式 (E1) a A1 (Z) 3-a で示される有機アルミニウム化合物、

(A2): 式 {-A1 (E2) -O-} b で示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A3): 式 (E3) {-A1(E3)-O-} c A1(E3)2で示される構造を 有する線状のアルミノキサン

(式中、 $E1 \sim E3$ は同一または相異なり、炭素原子数 $1 \sim 8$ の炭化水素基であり、Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、a は1 、2 または3 を、b は2 以上の整数を、c は1 以上の整数を表す。)

化合物 (B): 下記化合物 (B1) ~ (B3) のいずれか、あるいはそれらの2種以上 出証特2004-3083758



(B1): 式 BQ1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、

(B2): 式 Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物、

(B3): 式 (L-H) + (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物

(式中、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 ~Q4 は同一または相異なり、ハロゲン原子、炭素原子数1~20の炭化水素基、炭素原子数1~20のハロゲン化炭化水素基、炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基、炭素原子数1~20のアルコキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示す。)

【発明の効果】

[0006]

本発明により得られる遷移金属錯体を、触媒成分として用いることにより、優れた触媒活性でポリオレフィンを製造することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0007]

以下、本発明について詳細に説明する。

式 (1)、(2) および (3) で示される化合物において、Aで示される元素の周期律表の第15族の原子としては、例えば窒素原子、リン原子、砒素原子などが挙げられ、好ましくは窒素原子が挙げられる。

[0008]

式(1)、(2)、(3)で示される化合物において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 または R^{10} における、ハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

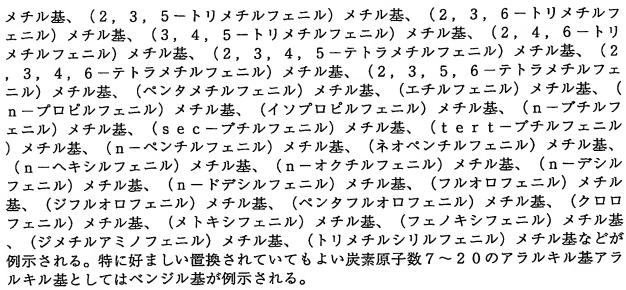
[0009]

[0010]

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 または R^{10} における置換されていてもよい炭素原子数 $7\sim 20$ のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらは、さらに例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、

置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基の具体例としては、

(2-xチルフェニル)メチル基、(3-xチルフェニル)メチル基、(4-xチルフェニル)メチル基、(2, 4-yチルフェニル)メチル基、(2, 4-yチルフェニル)メチル基、(2, 6-yメチルフェニル)メチル基、(3, 4-yメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4-y



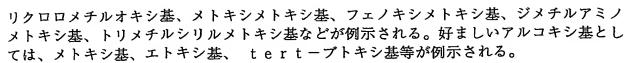
[0011]

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 または R^{10} における置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim 20$ のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらはさらに、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基 、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例 示され、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基の具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2,3-キシリル基、2,4-キシリル基、2 , 5-キシリル基、2, 6-キシリル基、3, 4-キシリル基、3, 5-キシリル基、2 , 3, 4-トリメチルフェニル基、2, 3, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 6-ト リメチルフェニル基、2,4,6-トリメチルフェニル基、3,4,5-トリメチルフェ ニル基、2,3,4,5ーテトラメチルフェニル基、2,3,4,6ーテトラメチルフェ ニル基、2,3,5,6-テトラメチルフェニル基、ペンタメチルフェニル基、エチルフ ェニル基、n-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、n-ブチルフェニル基、 secーブチルフェニル基、tert-ブチルフェニル基、 n-ペンチルフェニル基、 ネオペンチルフェニル基、 n-ヘキシルフェニル基、 n-オクチルフェニル基、 デシルフェニル基、 n-ドデシルフェニル基、 n-テトラデシルフェニル基、2-フル オロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3,5-ジフルオ ロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニ ル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、 4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示され、特に 好ましくは、フェニル基が例示される。

[0012]

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 または R^{10} における炭素原子数 $1\sim 100$ アルコキシル基の具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、1-2 ロポキシ基、イソプロポキシ基、1-2 トキシ基、1-2 と、100 アルオキシ基、1-2 と、100 アルオキシ基、1-2 と、100 とは、メトキシ基、1-2 と、100 とは、100 とは



[0013]

 R^{1} 、 R^{2} 、 R^{3} 、 R^{4} 、 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{7} 、 R^{8} または R^{1} 0 における置換されていて もよい炭素原子数1~20の炭化水素基で置換されたシリル基において、炭化水素基とし ては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、 secーブチル基、tertーブチル基、nーペンチル基、ネオペンチル基、アミル基 、n-ヘキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素原子数 1~10のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニ ル基などの炭素原子数6~20のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数1~20の炭 化水素で置換されたシリル基としては、例えば、メチルシリル基、エチルシリル基、フェ ニルシリル基などの1置換シリル基、ジメチルシリル基、ジエチルシリル基、ジフェニル シリル基などの2置換シリル基、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリーn-プロピルシリル基、トリーイソプロピルシリル基、トリーnーブチルシリル基、トリーs е c ープチルシリル基、トリー t e r t ープチルシリル基、トリーイソプチルシリル基、 tertーブチルジメチルシリル基、トリーnーペンチルシリル基、トリーnーヘキシル シリル基、トリシクロヘキシルシリル基、トリフェニルシリル基などの3置換シリル基等 が挙げられ、好ましくはトリメチルシリル基、 tert‐ブチルジメチルシリル基、ト リフェニルシリル基が挙げられる。これらの置換シリル基はいずれもがその炭化水素基が ハロゲン原子、例えば、フッ素原子で置換されたものも例示される。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 または R^{10} における置換されていて もよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフチル メトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、 これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ 基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基 で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基 、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニル)メトキシ基、(2,3-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,6-ジメチルフェニル)メトキシ基、(3,4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,4-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2 ,3,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,6-トリメチルフェニル)メト キシ基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,4,6-トリメチルフ ェニル)メトキシ基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2,3 , 4, 6ーテトラメチルフェニル) メトキシ基、(2, 3, 5, 6ーテトラメチルフェニ ル) メトキシ基、(ペンタメチルフェニル) メトキシ基、(エチルフェニル) メトキシ基 、(n-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフェニル)メトキシ基、(n-プチルフェニル)メトキシ基、(sec-ブチルフェニル)メトキシ基、(tert-プ チルフェニル) メトキシ基、 (n-ペンチルフェニル) メトキシ基、 (ネオペンチルフェ ニル) メトキシ基、 (n-ヘキシルフェニル) メトキシ基、 (n-オクチルフェニル) メ トキシ基、(n-デシルフェニル)メトキシ基、(n-ドデシルフェニル)メトキシ基、 (フルオロフェニル) メチル基、(ジフルオロフェニル) メチル基、(ペンタフルオロフ ェニル) メチル基、 (クロロフェニル) メチル基、 (メトキシフェニル) メチル基、 (フ ェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリ ルフェニル) メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数 7~20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基が例示される。

[0015] R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 または R^{10} における置換されていて もよい炭素原子数6~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基、



アントラセノキシ基が挙げられる。

これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

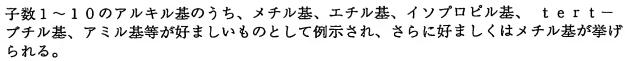
2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2,3-ジメチルフェノキシ基、2,4-ジメチルフェノキシ基、2,5-ジメチルフェノキシ基 、2,6-ジメチルフェノキシ基、3,4-ジメチルフェノキシ基、3,5-ジメチルフ ェノキシ基、2,3,4ートリメチルフェノキシ基、2,3,5ートリメチルフェノキシ 基、2,3,6-トリメチルフェノキシ基、2,4,5-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 6-トリメチルフェノキシ基、3, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェノキシ基、2,3,4,6-テトラメチルフェノキシ基、2,3, 5,6-テトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、 n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキシ基、se cープチルフェノキシ基、tertープチルフェノキシ基、nーヘキシルフェノキシ基、 n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェノキシ基2 -フルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3, 5-ジフルオロフェノキシ基、ペンタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、 2-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4 ーフェノキシフェノキシ基、4-ジメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフ ェノキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアリ ールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

[0016]

炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基の好ましいものとして、 アミノ基、ジメチルアミノ基等が挙げられる。

[0017]

式(1)、(2)、(3)で示される化合物において、 R^9 における置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim 1$ 0のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、1 10のアルキル基、1 8 e c 1 2 c 1 2 c 1 2 c 1 3 c 1 3 c 1 3 c 1 4 c 1 4 c 1 4 c 1 4 c 1 4 c 1 4 c 1 5 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 6 c 1 7 c 1 6 c 1 7 c 1 6 c 1 7 c 1 6 c 1 7 c 1 7 c 1 8 c 1 9 c 1 7 c 1 8 c 1 9 c 1 8 c 1 9 c 1 0 c



[0018]

R⁹ における置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの置換基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

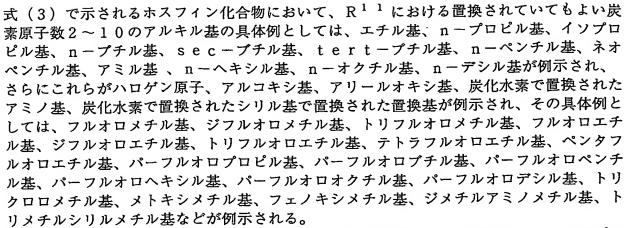
(2-メチルフェニル) メチル基、(3-メチルフェニル) メチル基、(4-メチルフェ ニル)メチル基、(2,3ージメチルフェニル)メチル基、(2,4ージメチルフェニル) メチル基、(2,5-ジメチルフェニル) メチル基、(2,6-ジメチルフェニル) メ チル基、(3、4-ジメチルフェニル)メチル基、(2、3、4-トリメチルフェニル) メチル基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,6-トリメチルフ ェニル)メチル基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,4,6-トリ メチルフェニル) メチル基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル) メチル基、(2 , 3, 4, 6ーテトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5, 6ーテトラメチルフェ ニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、(n-プロピルフェニル) メチル基、 (イソプロピルフェニル) メチル基、 (n-ブチルフ ェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニル) メチル基、 (n-ペンチルフェニル) メチル基、 (ネオペンチルフェニル) メチル基、 (n-ヘキシルフェニル)メチル基、(n-オクチルフェニル)メチル基、(n-デシル フェニル)メチル基、(nードデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル 基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロ フェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基 (ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが 例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基としては ベンジル基が例示される。

[0019]

 R^9 における置換されていてもよい炭素原子数 $6 \sim 20$ のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらは、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化 水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され 、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2,3-キシリル 基、2、4ーキシリル基、2、5ーキシリル基、2、6ーキシリル基、3、4ーキシリル 基、3,5-キシリル基、2,3,4-トリメチルフェニル基、2,3,5-トリメチル フェニル基、2,3,6-トリメチルフェニル基、2,4,6-トリメチルフェニル基、 3.4、5-トリメチルフェニル基、2,3,4,5-テトラメチルフェニル基、2,3 ,4,6-テトラメチルフェニル基、2,3,5,6-テトラメチルフェニル基、ペンタ メチルフェニル基、エチルフェニル基、n-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル 基、nープチルフェニル基、secープチルフェニル基、tertープチルフェニル基、 n-ペンチルフェニル基、 ネオペンチルフェニル基、 n-ヘキシルフェニル基、 n-オクチルフェニル基、 nーデシルフェニル基、 nードデシルフェニル基、 nーテトラ アシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフ ェニル基、3.5ージフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4ークロロフェ ニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、 4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェ ニル基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール 基としては、フェニル基が例示される。

[0020]



置換されていてもよい炭素原子数2~10のアルキル基のうち、エチル基、イソプロピル基、 tertーブチル基、アミル基、メトキシメチル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメトキシメチル基が挙げられる。

[0021]

R¹ における置換されていてもよい炭素原子数 7~20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらはさらに、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

(2-メチルフェニル) メチル基、(3-メチルフェニル) メチル基、(4-メチルフェ ニル) メチル基、(2,3-ジメチルフェニル) メチル基、(2,4-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 5ージメチルフェニル)メチル基、(2, 6ージメチルフェニル)メ チル基、(3,4-ジメチルフェニル)メチル基、(2,3,4-トリメチルフェニル) メチル基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,6-トリメチルフ ェニル) メチル基、(3,4,5-トリメチルフェニル) メチル基、(2,4,6-トリ メチルフェニル)メチル基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2 ,3,4,6-テトラメチルフェニル)メチル基、(2,3,5,6-テトラメチルフェ ニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、(n-プロピルフェニル) メチル基、 (イソプロピルフェニル) メチル基、 (n-ブチルフ ェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニル) メチル基、(n-ペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、 (n-ヘキシルフェニル) メチル基、(n-オクチルフェニル) メチル基、(n-デシル フェニル) メチル基、 (n-ドデシルフェニル) メチル基、 (フルオロフェニル) メチル 基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロ フェニル) メチル基、 (メトキシフェニル) メチル基、 (フェノキシフェニル) メチル基 、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが 例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数 7~20のアラルキル基としては ベンジル基が例示される。

[0022]

 $R^{\frac{1}{2}}$ における置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim 20$ のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル基、 ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、nープロピルフェニル基、イソプロピルフ ェニル基、nーブチルフェニル基、sec-ブチルフェニル基、tert-ブチルフェニ ル基、 n-ペンチルフェニル基、 ネオペンチルフェニル基、 n-ヘキシルフェニル基 n-オクチルフェニル基、 n-デシルフェニル基、 n-ドデシルフェニル基、 n-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フル オロフェニル基、3.5ージフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4ークロ ロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニ ル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリ ルフェニル基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数6~20のア リール基としては、フェニル基が例示される。

[0023]

式(1)で示される遷移金属錯体のMは元素周期律表の第4族の元素を示し、具体的には チタン原子、ジルコニウム原子、ハフニウム原子等が挙げられ、好ましくは、チタン原子 またはジルコニウム原子が挙げられる。

[0024]

式 (1) で示される遷移金属錯体の X^1 および X^2 における、ハロゲン原子の具体例とし ては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原 子が挙げられる。

[0025]

 X^1 および X^2 における置換されていてもよい炭素原子数 $1 \sim 10$ のアルキル基の具体例 としては、メチル基、エチル基、nープロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、se cーブチル基、tertーブチル基、nーペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n - ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基が例示され、さらにこれらがハロゲン原子 、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換さ れたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、 ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、 トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオ ロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロペンチル基、パーフルオロヘキシル 基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメ チル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基など が例示される。置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基のうち、メチル基 、エチル基、イソプロピル基、 tert-プチル基、アミル基等が好ましいものとして 例示され、さらに好ましくはメチル基が挙げられる。

[0026]

X¹ およびX² における置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基として は、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が 例示され、これらはさらに、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリー ルオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換され たものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチ ルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2,3-ジメチルフェニル)メチル基、(2,4-ジメチルフェニル)メチル基、(2,5-ジメチルフェニル)メ チル基、(2,6-ジメチルフェニル)メチル基、(3,4-ジメチルフェニル)メチル 基、(2,3,4-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,6-トリメチルフェニル)メチル基、(3,4,5-トリメチル フェニル)メチル基、(2,4,6-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,5 ーテトラメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,6-テトラメチルフェニル)メチル 基、(2.3.5.6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メ チル基、(エチルフェニル)メチル基、(nープロピルフェニル)メチル基、(イソプロ ピルフェニル)メチル基、(nープチルフェニル)メチル基、(secープチルフェニル



)メチル基、(tertーブチルフェニル)メチル基、(nーペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、(nーヘキシルフェニル)メチル基、(nーオクチルフェニル)メチル基、(nーデジルフェニル)メチル基、(nードデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基としてはベンジル基が例示される。

[0027]

X1 およびX2 における置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基としては 、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。 これらはさらに、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基 、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例 示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2,3-キ シリル基、2,4ーキシリル基、2,5ーキシリル基、2,6ーキシリル基、3,4ーキ シリル基、3,5-キシリル基、2,3,4-トリメチルフェニル基、2,3,5-トリ メチルフェニル基、2,3,6-トリメチルフェニル基、2,4,6-トリメチルフェニ ル基、3、4、5-トリメチルフェニル基、2、3、4、5-テトラメチルフェニル基、 2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル基、 ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、nープロピルフェニル基、イソプロピルフ ェニル基、n-ブチルフェニル基、sec-ブチルフェニル基、tert-ブチルフェニ ル基、 n-ペンチルフェニル基、 ネオペンチルフェニル基、 n-ヘキシルフェニル基 n-オクチルフェニル基、 n-デシルフェニル基、 n-ドデシルフェニル基、 n-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フル オロフェニル基、3,5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロ

[0028]

リール基としては、フェニル基が例示される。

 X^1 および X^2 における炭素原子数 $1\sim 10$ のアルコキシル基の具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-プトキシ基、s e c-プトキシ基、t e r t - プトキシ基、n-ペンチルオキシ基、n-ペンチルオキシ基、n-ペンチルオキシ基、n-アシルオキシ基、n-ポープルオキシ基、n-オクチルオキシ基、n-アシルオキシ基、n-アシルオキシ基が例示される。これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示される。

ロフェニル基、2ーメトキシフェニル基、3ーメトキシフェニル基、4ーメトキシフェニル基、4ーフェノキシフェニル基、4ージメチルアミノフェニル基、4ートリメチルシリルフェニル基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数6~20のア

置換されたアルコキシル基の具体例としては、フルオロメトキシ基、ジフルオロメトキシ基、トリフルオロメトキシ基、フルオロエトキシ基、ジフルオロエトキシ基、トリフルオロエトキシ基、パーフルオロエトキシ基、パーフルオロプロポキシ基、パーフルオロプチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロスチルオキシ基、トリクロロメチルオキシ基、メトキシメトキシ基、フェノキシメトキシ基、ジメチルアミノメトキシ基、トリメチルシリルメトキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシル基としては、メトキシ基が例示される。

[0029]

X¹ およびX² における置換されていてもよい炭素原子数 7~20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフチルメトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭



化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニ ル)メトキシ基、(2, 3ージメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4ージメチルフェニ ル)メトキシ基、(2,5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,6-ジメチルフェニ ル)メトキシ基、(3,4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,4-トリメチル フェニル)メトキシ基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,6 ートリメチルフェニル)メトキシ基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、 (2, 4, 6ートリメチルフェニル) メトキシ基、 (2, 3, 4, 5ーテトラメチルフェ ニル)メトキシ基、(2,3,4,6ーテトラメチルフェニル)メトキシ基、(2,3, 5,6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(ペンタメチルフェニル)メトキシ基、(エチルフェニル)メトキシ基、(n-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフ ェニル)メトキシ基、 (n-ブチルフェニル)メトキシ基、 (sec-ブチルフェニル) メトキシ基、(tert-ブチルフェニル)メトキシ基、(n-ペンチルフェニル)メト キシ基、(ネオペンチルフェニル)メトキシ基、(n-ヘキシルフェニル)メトキシ基、 (n-オクチルフェニル) メトキシ基、 (n-デシルフェニル) メトキシ基、 (n-ドデ シルフェニル)メトキシ基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メ チル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキ シフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル) メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。好ましい置換され ていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としてはベンジルオキシ基が例示 される。

[0030]

 X^1 および X^2 における置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim20$ のアリールオキシ基と しては、フェノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基が挙げられる。 これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ 基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基 で置換されたものが例示され、その具体例としては、 2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2,3-ジメチルフェノキシ基、2,4-ジメチルフェノキシ基、2,5-ジメチルフェノキシ基

、2,6-ジメチルフェノキシ基、3,4-ジメチルフェノキシ基、3,5-ジメチルフ ェノキシ基、2,3,4ートリメチルフェノキシ基、2,3,5ートリメチルフェノキシ 基、2,3,6-トリメチルフェノキシ基、2,4,5-トリメチルフェノキシ基、2, 4,6-トリメチルフェノキシ基、3,4,5-トリメチルフェノキシ基、2,3,4, 5-テトラメチルフェノキシ基、2,3,4,6-テトラメチルフェノキシ基、2,3, 5,6ーテトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、 nープロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、nープチルフェノキシ基、se cーブチルフェノキシ基、tertーブチルフェノキシ基、nーヘキシルフェノキシ基、 n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェノキシ基2 ーフルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3. 5-ジフルオロフェノキシ基、ペンタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、 2-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4 ーフェノキシフェノキシ基、4ージメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフ ェノキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアリ ールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

[0031]

 X^1 および X^2 における置換されていてもよい炭素原子数 $1 \sim 20$ の炭化水素で置換され ていてもよいアミノ基において、ここでの炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチ ル基、nープロピル基、イソプロピル基、nープチル基、secープチル基、tert-プチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基 、n-ヘキシル基、シクロヘキ シル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素原子数1~10のアルキル基、フェニ

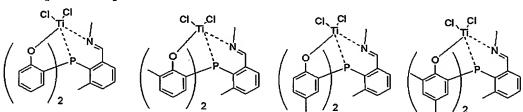
ル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数 $6\sim20$ のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数 $1\sim20$ の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えば、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジーnープロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ジーnープチルアミノ基、ジーsecーブチルアミノ基、ジーtertーブチルアミノ基、ジーイソプチルアミノ基、 tertーブチルイソプロピルアミノ基、ジーnーベキシルアミノ基、ジーnーオクチルアミノ基、ジーnーデシルアミノ基、ジフェニルアミノ基等が挙げられ、好ましくはジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基が挙げられる。

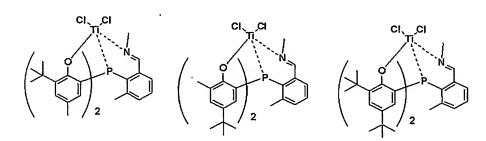
[0032]

式(1)で示される遷移金属錯体としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。

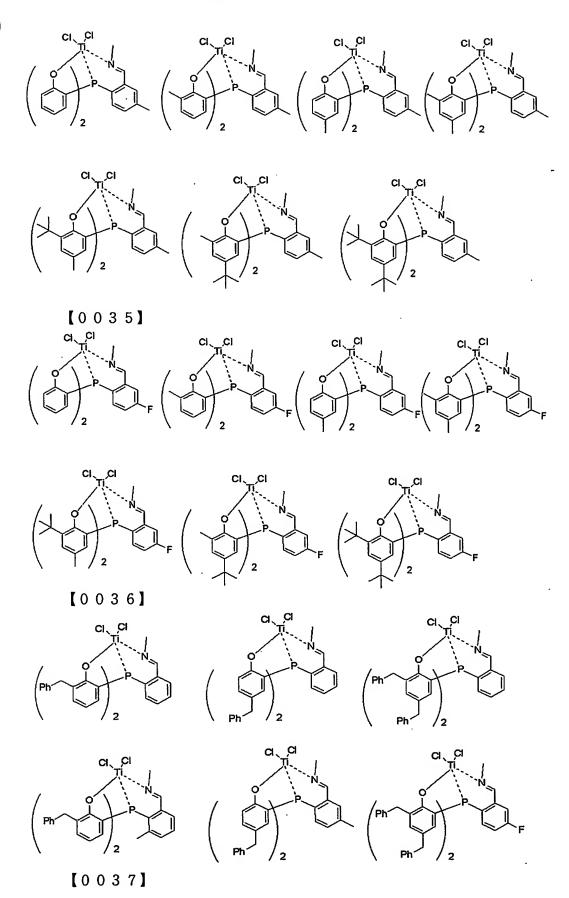
$$\begin{array}{c} CI & CI \\ & & \\ &$$

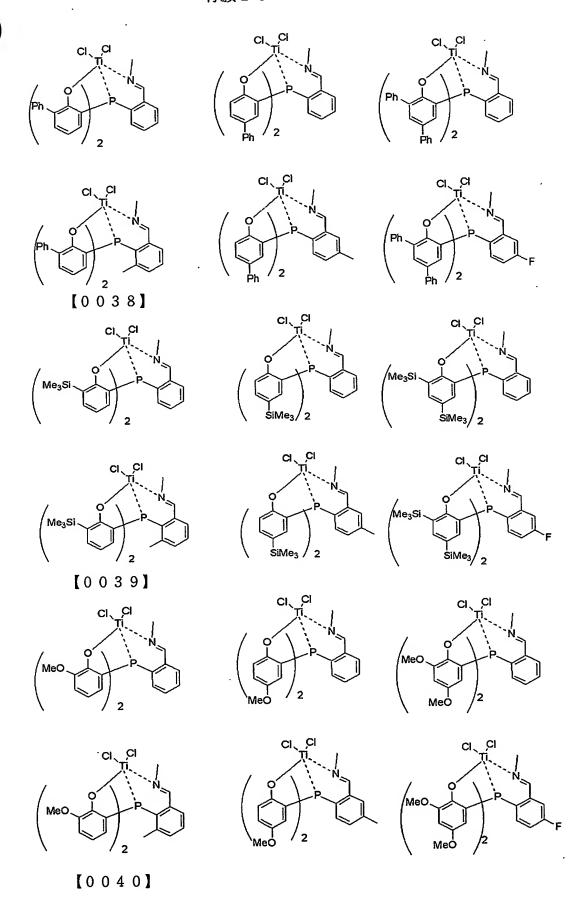
[0033]

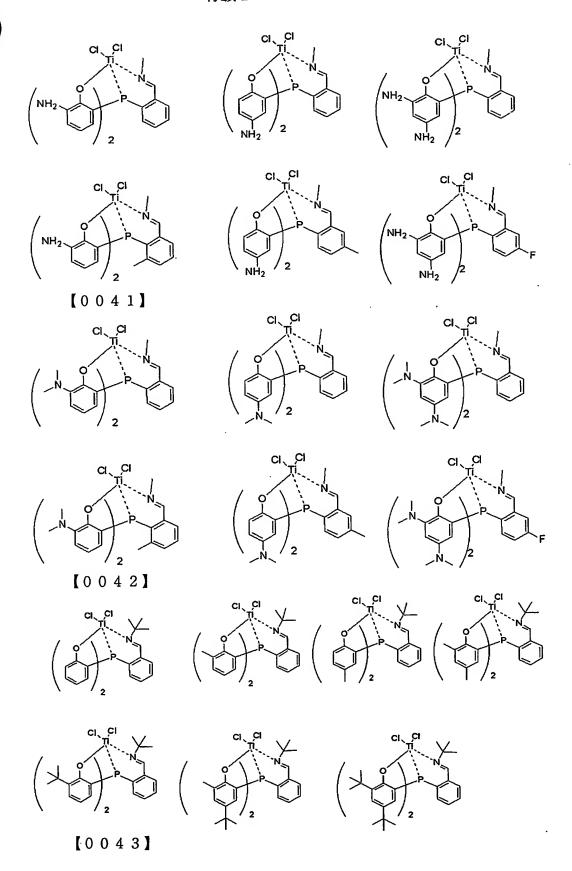


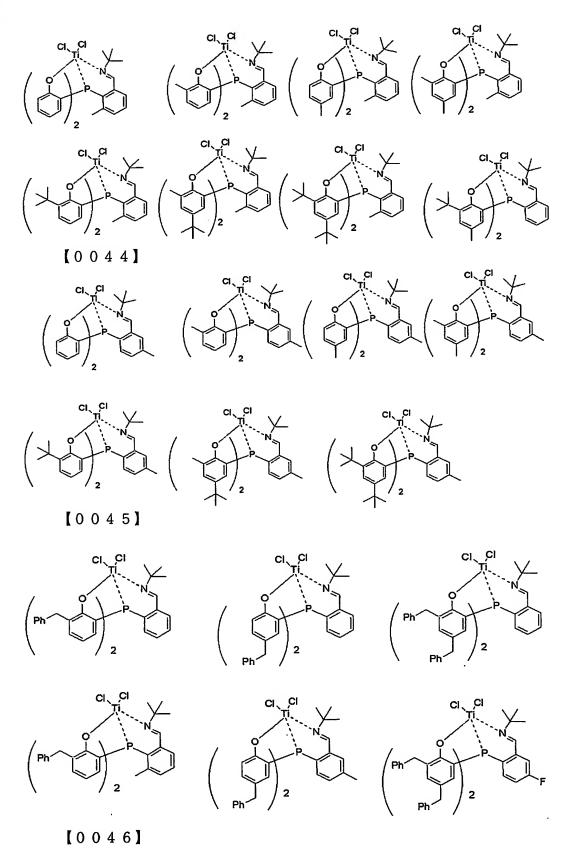


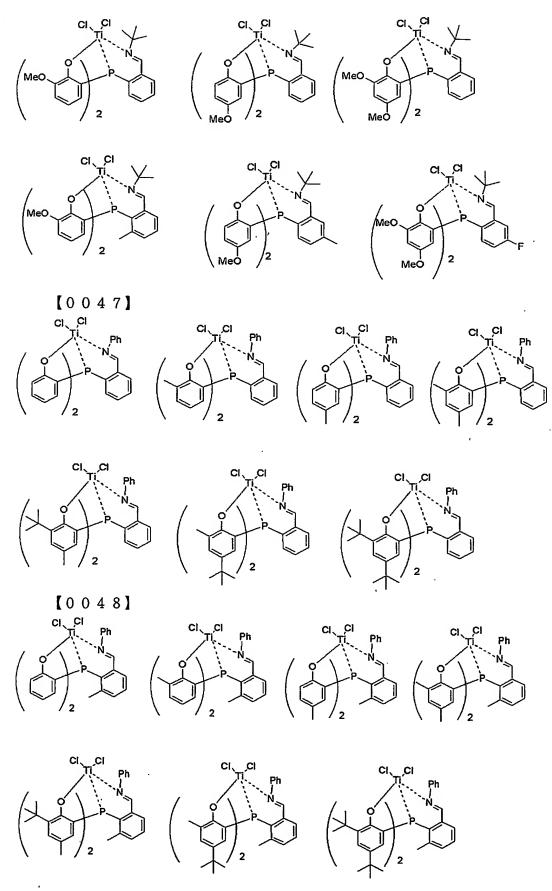
[0034]



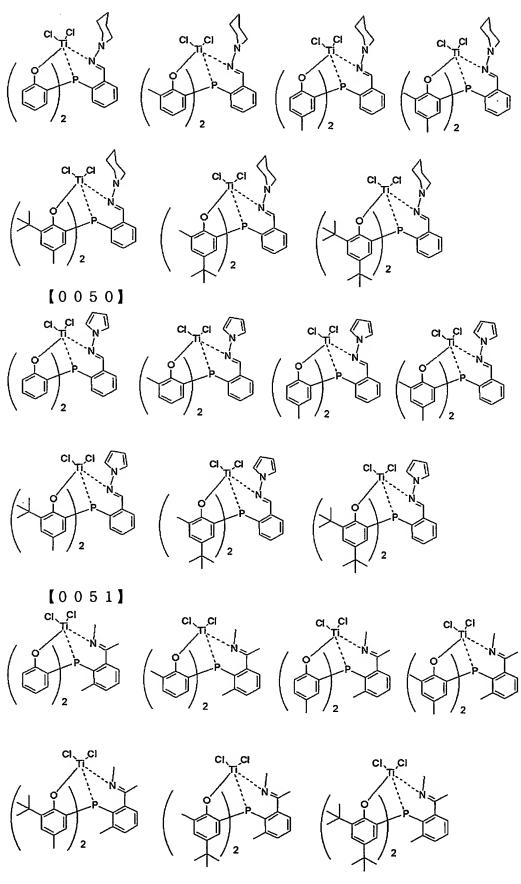








[0049]



[0052]

[0055]

またこれらの化合物のチタン原子をジルコニウム原子に変換した化合物が挙げられる。

[0056]

式 (2) で示される置換フェノールの具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙げ 出証特2004-3083758

[0058]

出証特2004-3083758

[0061]

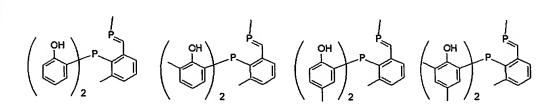
出証特2004-3083758

$$\left(\begin{array}{c} OH \\ OH \\ 2 \end{array}\right)^{Ph} \left(\begin{array}{c} OH \\ P \\ 2$$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array}\right)^{OH} \xrightarrow{P}$$

[0069]

[0070]



$$\left(\begin{array}{c} OH \\ \end{array}\right)_{2}^{P} \left(\begin{array}{c} OH \\ \end{array}\right)_{2}^{P} \left(\begin{array}{c} OH \\ \end{array}\right)_{2}^{P}$$

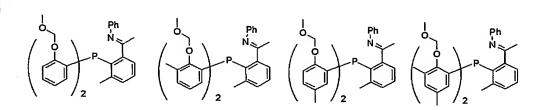
 $\begin{pmatrix}
0 & 0 & 7 & 1
\end{pmatrix}$ $\begin{pmatrix}
OH \\
P
\end{pmatrix}$

【0072】 式(3)で示されるホスフィン化合物の具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙 げられる。

[0073]

[0077]

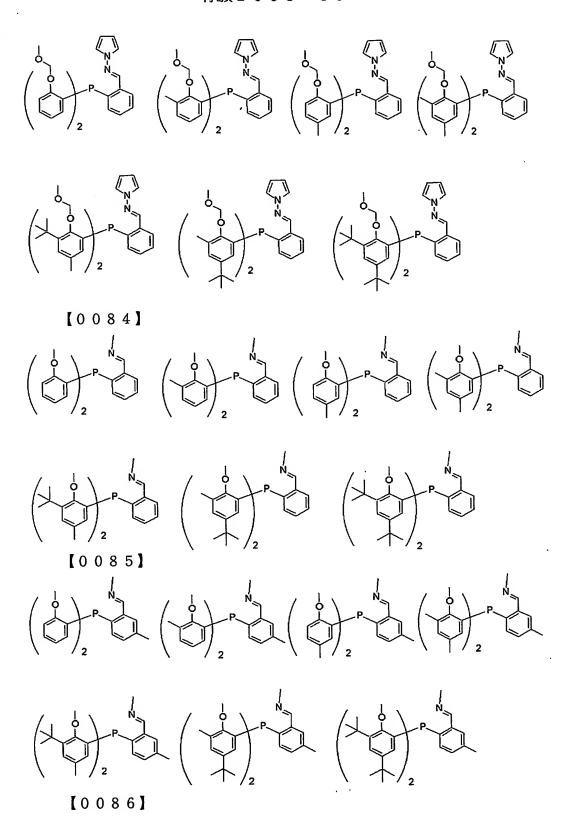
[0080]



[0081]

[0082]

[0083]



[0093]

$$\left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)^{Ph} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ 2 \end{array}\right)^{$$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{P} Ph$$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{P} Ph$$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)^{P} Ph$$

[0094]

$$\left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2$$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)_{2}^{p} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}\right$$

[0095]

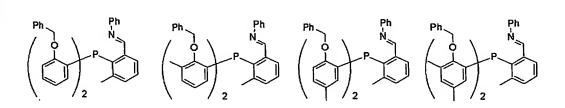
$$\left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ \downarrow \\ \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} \downarrow \\ 2 \end{array}\right)_{2} \left($$

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)_{2}^{P} \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}\right$$

[0096]

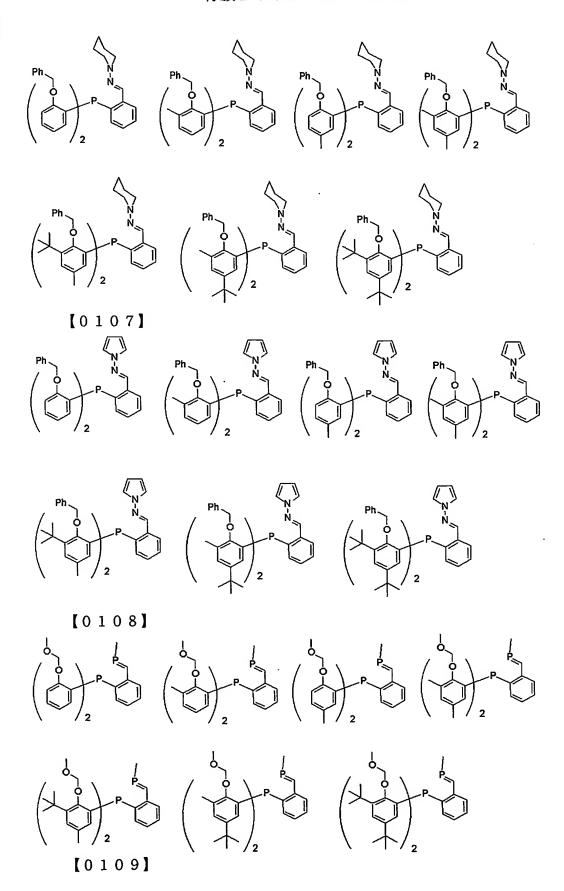
[0100]

[0103]



[0105]

[0106]



かかる遷移金属錯体(1)は、置換フェノール(2)と式(4)

$$(X^3)_{\text{IL}} M (X^2)_{\text{m'}}$$

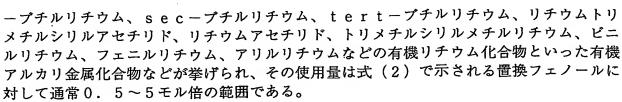
$$(4)$$

で示される遷移金属化合物を反応させることにより製造することができる。

式 (2) で示される置換フェノールと式 (4) で示される遷移金属化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:2の範囲である。

[0112]

反応に際しては、必要により塩基が用いられる。かかる塩基としては、例えば水素化ナトリウム、水素化カリウムといった金属水素化合物、メチルリチウム、エチルリチウム、n



[0113]

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル系溶媒、ヘキサメチルホスホリックアミド、ジメチルホルムアミドなどのアミド系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(2)で示される置換フェノールに対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

[0114]

上記反応は通常、溶媒に式(2)で示される置換フェノールに必要に応じて塩基を加えたのち式(4)で示される遷移金属化合物を加えることによって行うことができる。反応温度は通常、-100 $\mathbb C$ 以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80 -100 $\mathbb C$ 程度の範囲である。

[0115]

得られた反応混合物から通常の方法、例えば生成した沈殿を濾別後、濾液を濃縮して固形物を析出させるなどの手法により、式(1)で示される遷移金属錯体を取得することができる。

[0116]

または、遷移金属錯体(1)は、ホスフィン化合物(3)と遷移金属化合物(4)を反応させることにより製造することもできる。式(3)で示されるホスフィン化合物と式(4)で示される遷移金属化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:2の範囲である。

[0117]

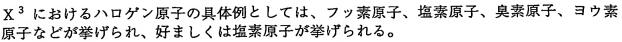
上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル系溶媒、ヘキサメチルホスホリックアミド、ジメチルホルムアミドなどのアミド系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(3)で示されるホスフィン化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

[0118]

[0119]

得られた反応混合物から通常の方法、例えば生成した沈殿を濾別後、濾液を濃縮して固形物を析出させるなどの手法により、式(1)で示される遷移金属錯体を取得することができる。

[0120]



[0121]

[0122]

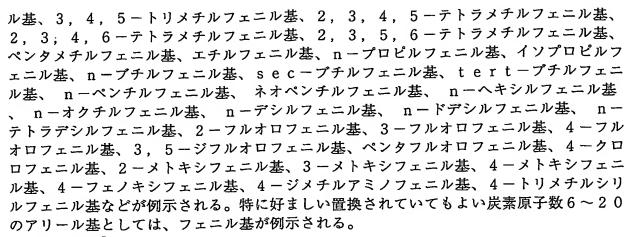
X³における置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらはさらに、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

(2-メチルフェニル) メチル基、 (3-メチルフェニル) メチル基、 (4-メチルフェ ニル) メチル基、(2,3ージメチルフェニル) メチル基、(2,4ージメチルフェニル) メチル基、 (2, 5-ジメチルフェニル) メチル基、 (2, 6-ジメチルフェニル) メ チル基、(3,4-ジメチルフェニル)メチル基、(2,3,4-トリメチルフェニル) メチル基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,6-トリメチルフ ェニル) メチル基、(3,4,5-トリメチルフェニル) メチル基、(2,4,6-トリ メチルフェニル) メチル基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル) メチル基、(2 . 3. 4. 6ーテトラメチルフェニル) メチル基、(2, 3, 5, 6ーテトラメチルフェ ニル) メチル基、 (ペンタメチルフェニル) メチル基、 (エチルフェニル) メチル基、 (n-プロピルフェニル) メチル基、 (イソプロピルフェニル) メチル基、 (n-ブチルフ ェニル)メチル基、(secープチルフェニル)メチル基、(tertープチルフェニル) メチル基、 (n-ペンチルフェニル) メチル基、 (ネオペンチルフェニル) メチル基、 (n-ヘキシルフェニル) メチル基、 (n-オクチルフェニル) メチル基、 (n-デシル フェニル)メチル基、(n-ドデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル 基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロ フェニル) メチル基、 (メトキシフェニル) メチル基、 (フェノキシフェニル) メチル基 、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが 例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数 7~20のアラルキル基とし てはベンジル基が例示される。

[0123]

 X^3 における置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim 20$ のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらはさらに、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2, 3-キシリル基、2, 4-キシリル基、2, 5-キシリル基、2, 6-キシリル基、3, 5-キシリル基、2, 3, 4-トリメチルフェニル基、2, 3, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 6-トリメチルフェニ



[0124]

[0125]

X³における置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフチルメトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、

これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ 基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基 で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基 、(3ーメチルフェニル)メトキシ基、(4ーメチルフェニル)メトキシ基、(2,3ー ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,6-ジメチルフェニル)メトキシ基、(3,4-・ジメチルフェニル) メトキシ基、(2,3,4-トリメチルフェニル) メトキシ基、(2 ,3,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,6-トリメチルフェニル)メト キシ基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,4,6-トリメチルフ ェニル) メトキシ基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル) メトキシ基、(2,3 ,4,6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,5,6-テトラメチルフェニ ル) メトキシ基、(ペンタメチルフェニル)メトキシ基、(エチルフェニル)メトキシ基 、(n-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフェニル)メトキシ基、(n-ブチルフェニル) メトキシ基、 (sec-ブチルフェニル) メトキシ基、 (tert-ブ チルフェニル)メトキシ基、(n-ペンチルフェニル)メトキシ基、(ネオペンチルフェ ニル) メトキシ基、 (n-ヘキシルフェニル) メトキシ基、 (n-オクチルフェニル) メ トキシ基、(nーデシルフェニル)メトキシ基、(nードデシルフェニル)メトキシ基、 (フルオロフェニル) メチル基、(ジフルオロフェニル) メチル基、(ペンタフルオロフ

ェニル) メチル基、 (クロロフェニル) メチル基、 (メトキシフェニル) メチル基、 (フェノキシフェニル) メチル基、 (ジメチルアミノフェニル) メチル基、 (トリメチルシリルフェニル) メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としてはベンジルオキシ基が例示される。

[0126]

 X^3 における置換されていてもよい炭素原子数 $6\sim 20$ のアリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基が挙げられる。

これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2,3-ジメチルフェノキシ基、2, 4-ジメチルフェノキシ基、2, 5-ジメチルフェノキシ基 、2,6-ジメチルフェノキシ基、3,4-ジメチルフェノキシ基、3,5-ジメチルフ ェノキシ基、2,3,4ートリメチルフェノキシ基、2,3,5ートリメチルフェノキシ 基、2、3、6-トリメチルフェノキシ基、2、4、5-トリメチルフェノキシ基、2、 4,6-トリメチルフェノキシ基、3,4,5-トリメチルフェノキシ基、2,3,4, 5-テトラメチルフェノキシ基、2,3,4,6-テトラメチルフェノキシ基、2,3, 5,6-テトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、 n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキシ基、se c-ブチルフェノキシ基、tert-ブチルフェノキシ基、n-ヘキシルフェノキシ基、 n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェノキシ基2 -フルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3, 5-ジフルオロフェノキシ基、ペンタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、 2-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4 -フェノキシフェノキシ基、4-ジメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフ ェノキシ基などが例示される。

特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数 7~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

[0127]

 X^3 における炭素原子数 $1 \sim 20$ の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基での炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s e c - ブチル基、t e r t - ブチル基、n - ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ペキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素原子数 $1 \sim 10$ のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数 $6 \sim 20$ のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数 $1 \sim 20$ の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えば、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジーn-プロピルアミノ基、ジーn-プチルアミノ基、ジーn-プチルアミノ基、ジーn-プチルアミノ基、ジーn-プチルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジーn-ペキシルアミノ基、ジェチルアミノ基等が挙げられる。

[0128]

Lで示される中性配位子とは、エーテル、スルフィド、アミン、ホスフィン、オレフィンなどの中性官能基を有する分子を示し、分子内に複数箇所の配位官能基を有していてもよい。

[0129]

かかる中性配位子としては、例えば、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、メチル tertープチルエーテル、フラン、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、ジメトキシエタン、ジメトキシエタン、ジメチルスルフィド、ジエチルスルフィド、メチル tertープチルスルフィド、チオフェン、テトラヒドロチオフェン、エチレンジチオール ジメチルスルフィド、

エチレンジチオール ジエチルスルフィド、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリフェニルアミン、トリシクロヘキシルアミン、ピリジン、2,2'ービピリジン、テトラメチルエチレンジアミン、トリフェニルホスフィン、トリシクロヘキシルホスフィン、トリーtertーブチルホスフィン、ビス(ジフェニルホスフィノ)メタン、ビス(ジフェニルホスフィノ)エタン、ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン、ビス(ジフェニルホスフィノ)ビナフチル、エチレン、プロピレン、ブテン、ブタジエン、オクテン、オクタジエン、シクロヘキセン、シクロヘキサジエン、ノルボルネン、ノルボルナジエン等が挙げられる。

[0130]

式(4)で示される遷移金属化合物としては、例えばテトラベンジルチタン、テトラネオペンチルチタン、四塩化チタン、テトライソプロポキシチタン、ジイソプロポキシチタニウム ジクロライド、テトラキス(ジメチルアミノ)チタン、デトラキス(ジエチルアミノ)チタン、ビス(ジメチルアミノ)チタニウム ジクロライド、ビス(ジエチルアミノ)チタニウム ジクロライド、テトラキス(トリフルオロアセトキシ)チタニウム、ビス(トリフルオロアセトキシ)チタニウム ジクロライド、三塩化チタン-3テトラヒドロフラン錯体、四塩化チタン-2テトラヒドロフラン錯体、

[0131]

テトラベンジルジルコニウム、テトラネオペンチルジルコニウム、四塩化ジルコニウム、 テトライソプロポキシジルコニウム、ジイソプロポキシジルコニウム ジクロライド、テトラキス (ジメチルアミノ) ジルコニウム、テトラキス (ジエチルアミノ) ジルコニウム 、ビス (ジメチルアミノ) ジルコニウム ジクロライド、ビス (ジエチルアミノ) ジルコニウム ニウム ジクロライド、テトラキス (トリフルオロアセトキシ) ジルコニウム、ビス (トリフルオロアセトキシ) ジルコニウム ジクロライド、三塩化ジルコニウムー3テトラヒドロフラン錯体、四塩化ジルコニウムー2テトラヒドロフラン錯体、

[0132]

テトラベンジルハフニウム、テトラネオペンチルハフニウム、四塩化ハフニウム、テトライソプロポキシハフニウム、ジイソプロポキシハフニウム ジクロライド、テトラキス (ジメチルアミノ) ハフニウム、デトラキス (ジエチルアミノ) ハフニウム ジクロライド、ビス (ジエチルアミノ) ハフニウム ジクロライド、ビス (ジエチルアミノ) ハフニウム ジクロライド、テトラキス (トリフルオロアセトキシ) ハフニウム ジクロライド、三塩化ハフニウムー3テトラヒドロフラン錯体、四塩化ハフニウムー2テトラヒドロフラン錯体などが挙げられる。

[0133]

上記置換フェノール(2)は、式(3)で示されるホスフィン化合物と酸を反応させることにより製造することができる。式(3)で示されるホスフィン化合物、酸の反応モル比は特に限定されないが、1:0.001から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.1から1:5の範囲である。

[0134]

上記反応における酸とは、塩化水素、臭化水素、ヨウ化水素、硫酸、硝酸などのブレンス テッド酸などが挙げられ、好ましくは塩化水素が挙げられる。

[0135]

上記反応で用いられる酸は、例えば、塩化水素の場合、塩化水素ガスを用いてもよいし、酸クロライドとアルコールから系中で塩化水素を発生させてもよい。

[0136]

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソプチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロインゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン



性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(3)で示されるホスフィン化合物に対して通常 $1\sim200$ 重量倍、好ましくは $3\sim50$ 重量倍の範囲である。

[0137]

上記反応の温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃程度の範囲である。

[0138]

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式(2)で示される置換フェノールを取得することができる。

[0139]

あるいはかかる置換フェノール(2)は、式(5)

、 (式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶、R⁷、R⁸およびR⁹は、前記と同じ意 味を表す。)

で示されるホスフィンカルボニル化合物と式(6)

$$R^{1} - AH_2$$
 (6)

(式中、AおよびR¹⁰ は前記と同じ意味を表す。)

で示される有機化合物とを反応させることにより製造することができる。式 (5) で示されるホスフィンカルボニル化合物、式 (6) で示される有機化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:5の範囲である。

[0140]

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、プタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(5)で示されるホスフィンカルボニル化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

[0141]

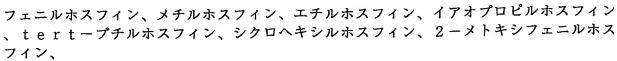
上記反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃提供の範囲である。

[0142]

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式(2)で示される置換フェノールを取得することができる。

[0143]

上記式(6)で示される有機化合物としては、例えばメチルアミン、エチルアミン、プロピルアミン、イソプロピルアミン、プチルアミン、tert-プチルアミン、アニリン、4-メチルアニリン、2, 6-ジメチルアニリン、2, 6-ジイソプロピルアニリン、テトラフルオロアニリン、2-メトキシアニリン、1-ナフチルアミン、3, 5-ジトリフルオロメチルアニリン、



フェニルヒドラジン、ペンタフルオロフェニルヒドラジン、1-アミノヒドラジン、1-アミノホモピペリジン、1-アミノピペリジン、2-ヒドラジノピリジン、1-アミノ2. 6-ジメチルピペリジンフェニルヒドラジン、アミノピロールなどが挙げられる。

[0144]

かかるホスフィン化合物(3)は、式(7)

(式中、 $R^{\frac{7}{1}}$ 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 および R^{1} は、前記と同じ意味を表す。)

で示されるカルボニル化合物と式(6)で示される有機化合物とを反応させることにより製造することができる。式(7)で示されるカルボニル化合物、式(6)で示される有機化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:5の範囲である。

[0145]

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(7)で示されるカルボニル化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

[0146]

上記反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃程度の範囲である。

[0147]

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式(3)で示されるホスフィン化合物を取得することができる。

[0148]

上記式 (5) で示されるホスフィンカルボニル化合物の具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。

$$\left(\begin{array}{c} OH \\ \end{array}\right)_{2} \begin{array}{c} H \\ \\ \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} OH \\ \\ \end{array}\right)_{2} \begin{array}{c} H \\ \\ \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} OH \\ \\ \end{array}\right)_{2} \begin{array}{c} H \\ \\ \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} OH \\ \\ \end{array}\right)_{2} \left(\begin{array}{c} OH$$

$$\left(\begin{array}{c} OH \\ \end{array}\right)_{2} \\ \left(\begin{array}{c} OH \\ \end{array}\right)_{2}$$

$$\begin{bmatrix}
0 & 1 & 4 & 9
\end{bmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
OH \\
P \\
F
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
OH \\$$

$$\left(\begin{array}{c} OH \\ P \end{array}\right)_2 \\ F \\ \left(\begin{array}{c} OH \\ P \end{array}\right)_2 \\ F \\ \left(\begin{array}{c} OH \\ P \end{array}\right)_5 \\ \left(\begin{array}{c} OH \\ P$$

[0150]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{Ph} & \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{$$

$$\left(\begin{array}{c} OH \\ Ph \end{array}\right)^{2} \left(\begin{array}{c} OH \\ Ph \end{array}\right)^{$$

[0151]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{Ph} & \mathsf{$$

[0152]

出証特2004-3083758

[0156]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} & \mathsf{OH} & \mathsf{OH} & \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{OH} & \mathsf{Ph} & \mathsf{$$

$$\left(\begin{array}{c} OH \\ Ph \end{array}\right)_{2} P \left(\begin{array}{c} OH \\ Ph \end{array}\right)_$$

[0157]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{SiMe_3} & \mathsf{OH} \\ 2 & & & \mathsf{OH} \\ 2 & & & \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf{OH} \\ \mathsf{Me_3Si} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{OH} \\ \mathsf{P} & & \mathsf$$

[0158]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{$$

$$\begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{MeO} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{2} & \mathsf{MeO} \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{P} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{MeO} & \mathsf{QH} \\ \mathsf{MeO} & \mathsf{2} \end{pmatrix}$$

[0159]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{OH} \\ \mathsf{2} & \mathsf{NH}_2 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{2} \end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{OH} \\ \mathsf{2} & \mathsf{NH}_2 & \mathsf{2} \end{pmatrix} \qquad \begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{2} \end{pmatrix} \qquad \begin{pmatrix} \mathsf{OH} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{OH} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{2} \end{pmatrix}$$

[0160]

式 (6) で示される有機化合物の具体例は、メチルアミン、エチルアミン、プロピルアミン、プチルアミン、イソプチルアミン、tertーブチルアミン、ペンチルアミン、ヘキ

シルアミン、アニリン、2-メチルアニリン、4-メチルアニリン、2, 6-ジメチルアニリン、2, 6-ジイソプロピルアニリン、ペンタフルオロアニリン、アミノピペリジン、アミノピロールなどが挙げられる。

[0161]

式 (7) で示されるカルボニル化合物の具体例は、以下に示す化合物が挙げられる。

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}\right)_{2}$$

[0162]

[0163]

$$\begin{pmatrix} Ph \end{pmatrix} \begin{pmatrix} Ph \end{pmatrix} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} Ph \end{pmatrix} \begin{pmatrix} Ph \end{pmatrix} \begin{pmatrix} Ph$$

[0164]

[0168]

[0172]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} & \mathsf{H}_2 \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{H}_2 & \mathsf{H}_2 \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{H}_2 & \mathsf{H}_2 \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix} \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} & \mathsf{H}_2 & \mathsf{P} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} & \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{NH}_2 & \mathsf{H}_2 & \mathsf{P} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} & \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix}$$

[0174]

[0175]

$$\begin{pmatrix} \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \\ \mathsf{NH}_2 & \mathsf{P} \end{pmatrix}$$

[0191]

[0195]

$$\begin{array}{c} Ph \\ MeO \\ \end{array}$$

かかる一般式 (5) で示されるホスフィンカルボニル化合物は、一般式 (7) で示される ホスフィン化合物に酸を反応させることにより合成できる。

[0198]

またかかる一般式 (7) で示されるホスフィン化合物は、以下に示すルートにより合成で きる。

(スキーム中、R 1 、R 2 、R 3 、R 4 、R 5 、R 6 、R 7 、R 8 、R 9 、R 1 0 および R 1 1 は、前記と同じ意味を表す。)

[0199]

かくして製造される式 (1) で示される遷移金属錯体は、化合物 (A) 、あるいはさらに 化合物 (B) を、重合時に任意の順序で仕込み使用することができるが、またそれらの任 意の化合物の組合せを予め接触させて得られた反応物を用いることもできる。

[0200]

〔化合物(A)〕

本発明において用いられる化合物(A)としては、公知の有機アルミニウム化合物が使用できる。好ましくは、化合物(A)としては、公知の有機アルミニウム化合物が使用でき、好ましくは、前記化合物(A 1) \sim (A 3) のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物が挙げられる。

(A1): 式 ElaAl(Z)3-aで示される有機アルミニウム化合物、

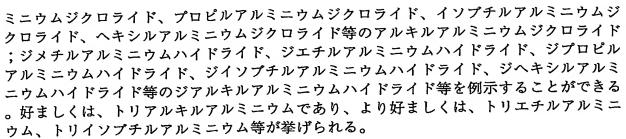
(A2): 式 {-A1(E2)-O-}bで示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A3): 式 E3 {-A1 (E3) -O-} c A1 (E3) 2 で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、 $E1 \sim E3$ は同一または相異なり、炭素原子数 $1 \sim 8$ の炭化水素基であり、Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、a は1 、2 または3 で、b は2 以上の整数を、c は1 以上の整数を表す。)

[0201]

式 E1 a A1 Z3-a で示される有機アルミニウム化合物 (A1) の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソプチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム等のトリアルキルアルミニウム;ジメチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムクロライド、ジプロピルアルミニウムクロライド、ジイソプチルアルミニウムクロライド、ジヘキシルアルミニウムクロライド、等のジアルキルアルミニウムクロライド;メチルアルミニウムジクロライド、エチルアル



[0202]

式 $\{-A1(E2)-O-\}$ b で示される構造を有する環状のアルミノキサン(A2)または、式 E3 $\{-A1(E3)-O-\}$ c A1(E3) 2 で示される構造を有する線状のアルミノキサン(A3)における、E2、E3の具体例としては、メチル基、エチル基、ノルマルプロピル基、イソプロピル基、ノルマルブチル基、イソブチル基、ノルマルペンチル基、ネオペンチル基等のアルキル基を例示することができる。bは2以上の整数であり、cは1以上の整数である。好ましくは、E2またはE3 はメチル基、イソブチル基であり、bは2~40、cは1~40である。これらの具体例としてはメチルアルミノキサン(MAO)、修飾メチルアルミノキサン(MMAO)、ブチルアルミノキサン(B

[0203]

上記のアルミノキサンは市販品を用いてもよいし、各種の方法で造られるものを用いてもよい。その方法については特に制限はなく、公知の方法に準じて造ればよい。例えば、トリアルキルアルミニウム (例えば、トリメチルアルミニウムなど) を適当な有機溶剤 (ベンゼン、脂肪族炭化水素など) に溶かした溶液を水と接触させて造る。また、トリアルキルアルミニウム (例えば、トリメチルアルミニウムなど) を結晶水を含んでいる金属塩 (例えば、硫酸銅水和物など) に接触させて造る方法が例示できる。

[0204]

[化合物B]

本発明において化合物 (B) としては、 (B1) 式BQ1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、 (B2) 式Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物、 (B3) 式 (L-H) + (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物のいずれか、あるいはそれらの $2\sim3$ 種の混合物を用いる。

[0205]

式 BQ1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物(B1)において、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 \sim Q3 はハロゲン原子、炭素数 $1\sim20$ 個の炭化水素基、炭素数 $1\sim20$ 個のハロゲン化炭化水素基、炭素数 $1\sim20$ 個の炭化水素で置換されたシリル基、炭素数 $1\sim20$ 個のアルコキシ基または炭素数 $2\sim20$ 個の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基であり、それらは同じであっても異なっていても良い。好ましいQ1 \sim Q3 はハロゲン原子、炭素数 $1\sim20$ 個の炭化水素基、炭素数 $1\sim20$ 個のハロゲン化炭化水素基である。

[0206]

(B1) の具体例としては、トリス(ペンタフルオロフェニル)ボラン、トリス(2,3,5,6ーテトラフルオロフェニル)ボラン、トリス(2,3,4,5ーテトラフルオロフェニル)ボラン、トリス(3,4,5ートリフルオロフェニル)ボラン、トリス(2,3,4ートリフルオロフェニル)ボラン、フェニルビス(ペンタフルオロフェニル)ボラン等が挙げられるが、好ましくは、トリス(ペンタフルオロフェニル)ボランが挙げられる。

[0207]

式Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物 (B2) において、Z+ は無機または有機のカチオンであり、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 \sim Q4 は上記の (B1) におけるQ1 \sim Q3 と同様のものが挙げられる。

[0208]

式 Z_+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表される化合物の具体例としては、無機のカチオンである Z_+ には、フェロセニウムカチオン、アルキル置換フェロセニウムカチオン、銀陽イオンなどが、有機のカチオンである Z_+ には、トリフェニルメチルカチオンなどが挙げられる。(BQ1 Q2 Q3 Q4) - には、テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2,3,5,6-テトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2,3,4,5-トリフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(3,4,5-トリフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2,2,4-トリフルオロフェニル)ボレート、フェニルビス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(3,5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどが挙げられる。

[0209]

これらの具体的な組み合わせとしては、フェロセニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、1, 1'ージメチルフェロセニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、銀テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルメチルテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどを挙げることができるが、好ましくは、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートが挙げられる。

[0210]

また、式 (L-H) + (BQ1Q2Q3Q4) - で表されるホウ素化合物 (B3) においては、Lは中性ルイス塩基であり、(L-H) + はブレンステッド酸であり、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、 $Q1\sim Q4$ は上記の (B1) における $Q1\sim Q3$ と同様のものが挙げられる。

[0211]

式 (L-H) + (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表される化合物の具体例としては、プレンステッド酸である (L-H) + には、トリアルキル置換アンモニウム、N, Nージアルキルアニリニウム、ジアルキルアンモニウム、トリアリールホスホニウムなどが挙げられ、(BQ1 Q2 Q3 Q4) - には、前記と同様のものが挙げられる。

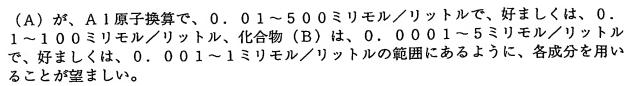
[0212]

これらの具体的な組み合わせとしては、トリエチルアンモニウムテトラキス(ペンタフル オロフェニル) ボレート、トリプロピルアンモニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニ ル) ボレート、トリ (ノルマルプチル) アンモニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニ ル) ボレート、トリ (ノルマルブチル) アンモニウムテトラキス (3,5-ビストリフル オロメチルフェニル) ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフル オロフェニル) ボレート、N, N-ジエチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフ ェニル) ボレート、N, N-2, 4, 6-ペンタメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス (3, 5-ビス トリフルオロメチルフェニル)ボレート、ジイソプロピルアンモニウムテトラキス(ペン タフルオロフェニル) ボレート、ジシクロヘキシルアンモニウムテトラキス(ペンタフル オロフェニル) ボレート、トリフェニルホスホニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニ ル) ボレート、トリ (メチルフェニル) ホスホニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニ ル) ボレート、トリ (ジメチルフェニル) ホスホニウムテトラキス (ペンタフルオロフェ ニル)ボレートなどを挙げることができるが、好ましくは、トリ(ノルマルプチル)アン モニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート、N, N-ジメチルアニリニウ ムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレートが挙げられる。

[0213]

各触媒成分の使用量は、化合物(A)/遷移金属錯体(1)のモル比が $0.1\sim1000$ 0で、好ましくは $5\sim2000$ 、化合物(B)/遷移金属錯体(1)のモル比が $0.01\sim100$ で、好ましくは $0.5\sim10$ の範囲にあるように、各成分を用いることが望ましい。

各触媒成分を溶液状態で使う場合の濃度については、遷移金属錯体(1)が、0.000 1~5ミリモル/リットルで、好ましくは、0.001~1ミリモル/リットル、化合物



[0214]

本発明において、重合に使用するモノマーは、炭素原子数2~20個からなるオレフィン 、ジオレフィン等のいずれをも用いることができ、同時に2種類以上のモノマーを用いる こともできる。かかるモノマーを以下に例示するが、本発明は下記化合物に限定されるも のではない。かかるオレフィンの具体例としては、エチレン、プロピレン、プテンー1、 ペンテンー1、ヘキセンー1、ヘプテンー1、オクテンー1、ノネンー1、デセンー1、 5-メチルー2-ペンテンー1、ビニルシクロヘキセン等が例示される。ジオレフィン化 合物としては、炭化水素化合物の共役ジエン、非共役ジエンが挙げられ、かかる化合物の 具体例としては、非共役ジエン化合物の具体例として、1,5-ヘキサジエン、1,4-9ーデカジエン、4ーメチルー1, 4ーヘキサジエン、5ーメチルー1, 4ーヘキサジ エン、7-メチル-1,6-オクタジエン、5-エチリデン-2-ノルボルネン、ジシク ロペンタジエン、5-ビニル-2-ノルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、ノル ボルナジエン、5-メチレン-2-ノルボルネン、1,5-シクロオクタジエン、5,8 -エンドメチレンヘキサヒドロナフタレン等が例示され、共役ジエン化合物の具体例とし ては、1,3-プタジエン、イソプレン、1,3-ヘキサジエン、1,3-オクタジエン 、1,3-シクロオクタジエン、1,3-シクロヘキサジエン等を例示することができる

・共重合体を構成するモノマーの具体例としては、エチレンとプロピレン、エチレンとブテン-1、エチレンとヘキセン-1、プロピレンとブテン-1等、およびそれらにさらに5-エチリデン-2-ノルボルネンを使用する組み合わせ等が例示されるが、本発明は、上記化合物に限定されるものではない。

[0215]

本発明では、モノマーとして芳香族ビニル化合物も用いることができる。芳香族ビニル化合物の具体例としては、スチレン、0-メチルスチレン、m-メチルスチレン、p-メチルスチレン、0-エチルスチレン、m-エチルスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、0-クロロスチレン、ジビニルベンゼン等が挙げられる。

[0216]

重合方法も、特に限定されるべきものではないが、例えば、プタン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン等の脂肪族炭化水素、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、又はメチレンジクロライド等のハロゲン化炭化水素を溶媒として用いる溶媒重合、又はスラリー重合、ガス状のモノマー中での気相重合等が可能であり、また、連続重合、回分式重合のどちらでも可能である。

[0217]

重合温度は、-50 \mathbb{C} ~ 200 \mathbb{C} の範囲をとり得るが、特に、-20 \mathbb{C} ~ 100 \mathbb{C} 程度の範囲が好ましく、重合圧力は、常圧 ~ 6 MPa (60 kg/cm2 G) が好ましい。重合時間は、目的とするポリマーの種類、反応装置により適宜選定されるが、1 分間 ~ 20 時間の範囲をとることができる。また、本発明は共重合体の分子量を調節するために水素等の連鎖移動剤を添加することもできる。

【実施例】

[0218]

以下、実施例を挙げて、本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。また、実施例におけるポリマーの性質は、下記の方法により測定した。

[0219]

[分子量および分子量分布]

RapidGPC (Symyx社製)を用いて以下の条件により測定した。

送液装置 : (LCポンプ) Gilson社製

Model305(ポンプヘッド25.SC)

カラム : PolymerLaboratories (PL)社製

PLgel Mixed-B 10μ m

7.5mm $\phi \times 300$ mm

移動相: o-ジクロロベンゼン

溶解溶媒 :1,2,4-トリクロロベンゼン

流量 : 2 m l /分 カラム温度: 160℃

検量線 : P L 社標準品 ポリスチレン(PS) 8 試料

(標準P.S分子量) 5,000、10,050、28,500、65,500

185, 400, 483, 000, 1, 013, 000, 3, 390, 000

[0220]

「点蛹」

SAMMS (Sensor Array Modular System) (Symyx社製)を用いて以下の条件により測定した。

測定モード : 熱容量スペクトロスコピーによる融解温度測定

雰囲気ガス : 真空条件(3.0×10⁻⁴ Torr以下)

温度プログラム: (スタート) 室温

(昇温速度) 約50℃/分 (ホールド) 200℃ (0分)

[0221]

[M e 分岐]

IR (Bruker社製EQUINOX55)を用いて以下の条件により測定した。

測定モード:反射透過法 (鏡面にフィルム作成)

ブランク :鏡面 (Air)

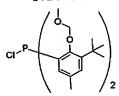
測定条件 : (分解能) 2 c m⁻¹ 、(積算回数) 1 2 8 回、

(波長) 4 0 0 ~ 4 0 0 0 c m⁻¹

[0222]

[合成例1]

[化合物1の合成]



1-3トキシメトキシー2-tert-ブチルー4-メチルベンゼン(2.08g、10.0mmol)のテトラヒドロフラン溶液(23.5mL)に-78℃でn-ブチルリチウム1.56Mへキサン溶液(7.05mL)を滴下し、室温まで昇温し1時間攪拌した。反応混合液を三塩化リン(0.69g、5.0mmol)のテトラヒドロフラン溶液(23.5mL)に-78℃にて滴下し、室温に昇温し5時間攪拌した。不溶物を濾別した濾液を減圧留去することにより [化合物1] を定量的に得た。

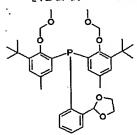
 1 H NMR(CD₂ Cl₂) δ 1. 38 (18H), 2. 25 (6H), 3. 60 (6H), 5. 06-5. 26 (4H), 7. 07-7. 27 (4H)

^{3 1} P NMR(CD₂ Cl₂) 79.15

[0223]

[合成例2]

[化合物2の合成]



 1 H NMR(CDCl₃) δ 1. 37 (18H) , 2. 10 (6H) , 3. 45 (6H) , 3. 93-4. 14 (4H) , 5. 11-5. 13 (4H) , 5. 20 (1H) , 6. 34 (2H) , 6. 44 (2H) , 6. 92-7. 66 (5H)

[0224]

[合成例3]

[化合物3の合成]



3

2-(o-70 ロモフェニル) -1, 3-3 オキサン(6.87g、30.0 mmo1) のジエチルエーテル溶液(145.0 mL)に、-78 で n-7 チルリチウム1.56 M ヘキサン溶液(21.2 mL)を滴下し、室温まで昇温し2時間攪拌した。反応混合液を-78 でに冷却し、三塩化リン(8.24g、60.0 mmol)のジエチルエーテル溶液(116.0 mL)を添加し、室温まで昇温し10時間攪拌した。不溶物を濾別した濾液を減圧留去することにより[化合物3]を得た。

 3 P NMR(CD₂ Cl₂) δ 160. 8

[0225]

「合成例4]

[化合物2の合成]

2-tert-ブチル-1-メトキシメトキシ-4-メチルベンゼン(10.0g、48.0mmol)のテトラヒドロフラン溶液(158mL)に、<math>-78℃でn-ブチルリチウム1.56Mへキサン溶液(33.8mL)を滴下し、室温まで昇温し2時間攪拌した。反応混合液を-78℃に冷却し、化合物3(6.03g、24.0mmol)のテトラヒドロフラン溶液(67.5mL)を滴下し、室温まで昇温し10時間攪拌した。後処理は実施例2と同様に行い[化合物2]を得た。

[0226]

[合成例5]

[化合物4の合成]

化合物 2 (1.49g、2.50mmol) のテトラヒドロフラン/水=10/1 溶液 (46.3mL) に室温で 98% 硫酸 (1.32g) を加え室温で 3 時間攪拌した。脱イオン水 (70.0mL) とトルエン (50.0mL) を加え反応を停止し、有機層を飽和食塩水 (70mL) で洗浄した後、溶媒を留去し淡黄色油状として [化合物 4] を定量的に得た。

¹ H NMR(CDC1₃) δ1. 40 (18H) 、2. 10 (6H) 、3. 50 (6H) 、5. 26 (4H) 、6. 27 (2H) 、6. 97-7. 98 (6H) 、10. 6 (1H)

[0227]

[合成例6]

[化合物5の合成]

[化合物 4] (2.75g、5.00 mm o 1) の酢酸エチル/メタノール=1/1溶液 (110.0 mL) に室温でアセチルクロライド (1.96g、25.0 mm o 1) を加え室温で15時間攪拌した。溶媒を減圧留去することにより、黄色油状として粗生成物を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=20/1→4/1→0/1) により精製を行い、黄色固体として [化合物 5] を 0.64g(収率 64.0%)得た。

¹ H NMR(CDCl₃) δ1. 34 (18H) 、2. 09 (6H) 、6. 33 (2H) 、6. 51 (2H) 、7. 07-7. 87 (6H) 、10. 1 (1H)

 3 P NMR(C₆ D₆) $\delta - 52.8$

[0228]

[合成例7]

[化合物 6 の合成]

[0229]

[合成例8] [化合物 7 の合成]

7 [化合物 6] の酢酸エチル/メタノール=1/1 溶液に室温でアセチルクロライドを加え攪拌し、溶媒を減圧留去することにより [化合物 7] を得ることができる。

[0230]

[合成例9]

[化合物8の合成]

tertープチルアミンの代わりに、アミノピペリジンを用いること以外は、合成例7と同様に反応を行い、 [化合物8] を定量的に得た。

¹ H NMR(CDC1₃) δ1. 38-3. 03 (10H), 1. 40 (18H), 2 . 12 (6H), 3. 48 (6H), 5. 08-5. 18 (4H), 6. 50 (2H), 6. 89-7. 92 (6H), 8. 11 (1H)

[0231]

[合成例10]

[化合物 9 の合成]

tertープチルアミンの代わりに、アミノピロールを用いること以外は、合成例7と同様に反応を行い、[化合物9]を定量的に得た。

¹ H NMR(CDCl₃) δ1. 40 (18H), 2. 13 (6H), 3. 51 (6H), 5. 09-5. 24 (4H), 6. 48 (2H), 7. 01-8. 12 (8H), 9. 15 (1H)

[0232]

[合成例11]

[化合物10の合成]

[化合物 5] (0.12g、0.25 mm o 1) のエタノール溶液(44.0 mL) に0 \mathbb{C} でアミノピペリジン(0.03g、0.25 mm o 1) を加え3時間攪拌した。溶媒を留去することにより[化合物 10]を定量的に得た。

¹ H NMR(CDCl₃) δ1. 39 (18H), 1. 45-2. 96 (10H), 2. 16 (6H), 6. 68 (2H), 6. 93-7. 83 (7H)

[0233]

[合成例12]

[化合物11の合成]

11 アミノピペリジンの代わりに、アミノピロールを用いること以外は、合成例11と同様に 反応を行い、[化合物11] を定量的に得た。

¹ H NMR(CDC1₃) δ1. 41 (18H), 2. 16 (6H), 6. 15 (2H), 6. 38 (2H), 6. 67 (2H), 6. 96 (2H), 7. 05-7. 49 (4H), 8. 68 (1H)

[0234]

[合成例13]

[化合物10の合成]

[化合物 8] の酢酸エチル/メタノール=1/1 溶液に室温でアセチルクロライドを加え攪拌し、溶媒を減圧留去することにより [化合物 10] を得ることができる。

出証特2004-3083758

[0235]

[合成例14]

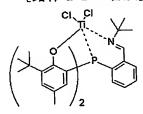
[化合物11の合成]

[化合物 9] の酢酸エチル/メタノール=1/1溶液に室温でアセチルクロライドを加え攪拌し、溶媒を減圧留去することにより [化合物 1 1] を得ることができる。

[0236]

[合成例15]

[錯体12の合成]



12

[化合物 6] (0.20g、0.33mmo1)のトルエン溶液(2.31mL)に、-78℃で四塩化チタン(0.08g、0.40mmo1)のトルエン溶液(2.31mL)を滴下し、室温に昇温後10時間攪拌した。不溶物を濾別した濾液を減圧留去することで、赤色固体として[錯体12]を204.7mg(97.5%)得た。

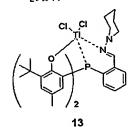
 3 P NMR(C₆ D₆) δ 22.8

EI - MS = 635 (M+1)

[0237]

[合成例16]

「錯体13の合成]



[化合物 6] を用いる代わりに [化合物 8] を用いること以外は、合成例 1 5 と同様に反応を行い、 [錯体 1 3] を 2 8 9. 3 m g (8 7. 7%) 得た。

¹ H NMR(CD₂ Cl₂) δ1. 27-2. 00 (10H), 1. 38 (18H), 2. 34 (6H), 6. 86 (2H), 7. 06 (2H), 7. 48-8. 15 (4H), 10. 23 (1H)

^{3 1} P NMR(C₆ D₆) δ7.16

EI - MS 626 (M - C1)

[0238]

[合成例17]

[錯体14の合成]

[化合物 11] (0. 26g、0. 50mmo1) のテトラヒドロフラン溶液 (4. 45mL) に、-78 \mathbb{C} でn - \mathbb{C} \mathbb{C}

¹ H NMR(C₆ D₆) δ1. 25 (9 H) 、1. 47 (9 H) 、1. 69 (3 H) 、
1. 79 (3 H) 、6. 29 (2 H) 、6. 95-8. 42 (10 H) 、9. 07 (1 H)

 3 P NMR(C₆ D₆) δ 9. 60

ESI-MS (測定溶媒:CH3CN) 617 (M+CH3CN-ピリジン)

[0239]

[重合例18]

オートクレーブに窒素下で、トルエン 5. $0\,\mathrm{mL}\,\mathrm{e}$ 仕込み、 $4\,0\,\mathrm{C}$ で安定させた後、エチレンを 0. $6\,0\,\mathrm{MP}\,\mathrm{a}\,\mathrm{s}\,\mathrm{c}$ 加圧し安定させた。ここに、 $\mathrm{MMAO}\,(1\,0\,0\,\mu\,\mathrm{mol})$ 、 [錯体 $1\,2\,\mathrm{]}\,$ (0. $1\,0\,\mu\,\mathrm{mol}$) を加え、 $2\,0\,\mathrm{分間}\,\mathrm{mel}$ した。 重合の結果、ポリマーをチタニウム $1\,\mathrm{mol}\,\mathrm{s}$ 1時間当たり、 6. $4\,\mathrm{x}\,\mathrm{10}\,\mathrm{6}\,\mathrm{g}$ 製造した。

[0240]

[重合例19]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μ L、1.0M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30μ mol)を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 1.1×10^6 g製造した。

[0241]

「重合例20]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液($40 \mu L$ 、1.0 M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート($0.30 \mu mo1$)を用いた以外は重合例 18 と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム 1mo1 当たり、1 時間当たり、 3.4×10^6 g製造した。

[0242]

「重合例21]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液($40\,\mu$ L、 $1.0\,M$ 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート($0.30\,\mu\,m\,o\,1$)を用いた以外は重合例 18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム $1\,m\,o\,1$ 当たり、1時間当たり、 $4.4\,\times\,10^6\,$ g 製造した。

[0243]

[重合例22]

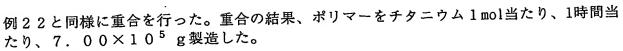
オートクレープに窒素下で、トルエン5.0 mL、1-ヘキセン(60μ L)を仕込み、40 ℃で安定させた後、エチレンを0.60MP aまで加圧し安定させた。ここに、MMAO (100μ mol)、錯体 $12(0.10\mu$ mol)を加え重合した。重合の結果、分子量(Mw) = 1.26×10^6 、分子量分布(Mw/Mn) = 4.4、融点(Tm) = 126.7 ℃であるポリマーをチタニウム 1mol 当たり、1時間当たり、 4.8×10^6 g製造した

[0244]

[重合例23]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液($40\,\mu$ L、 $1.0\,M$ 、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン($0.30\,\mu\,m\,o\,1$)を用いた以外は重合

出証特2004-3083758



[0245]

「重合例24]

MMA O の代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(4 0 μL、1. 0 M 、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0. 30μmol)を用いた以外は重合例22と同様に重合を行った。重合の結果、分子 量 (Mw) = 1. 97×10⁶、融点 (Tm) = 124.7℃、Me分岐が1000炭素 あたり2であるポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当たり、2.6×10 g 製造

[0246]

[重合例25]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0 . 30μmol)を用いた以外は重合例22と同様に重合を行った。重合の結果、分子量 (Mw) = 2.64×10⁶、分子量分布 (Mw/Mn) = 1.4、融点 (Tm) = 12 1. 4 °C、Me分岐が1000炭素あたり1であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1 時間当たり、3.6×10⁶ g製造した。

[0247]

[重合例26]

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0mL、1-ヘキセン(50μL)を仕込み、70 ℃で安定させた後、エチレンを 0. 60MP a まで加圧し安定させた。ここに、MMAO $(100 \mu mol)$ 、 [錯体12] $(0.10 \mu mol)$ を加え重合した。重合の結果、分子量 $(Mw) = 1.42 \times 10^6$ 、分子量分布(Mw/Mn) = 4.1、融点(Tm) = 126.0℃、Me分岐が1000炭素あたり7であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1 時間当たり、2. 3×10⁶ g製造した。

[0248]

[重合例27]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M 、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30μmol)を用いた以外は重合例26と同様に重合を行った。重合の結果、分子 量 (Mw) = 2. 29×10⁶、分子量分布 (Mw/Mn) = 2. 2、融点 (Tm) = 1 28.2℃、Me分岐が1000炭素あたり2であるポリマーをチタニウム1mol当たり 、1時間当たり、1. 6×10⁶ g製造した。

[0249]

「重合例28]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0 . 30μmol)を用いた以外は重合例26と同様に重合を行った。重合の結果、分子量 (Mw) = 1. 26×10⁶、分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 5、融点 (Tm) = 12 9.8℃、Me分岐が1000炭素あたり8であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1 時間当たり、1. 5×10⁶ g製造した。

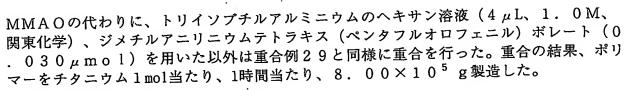
[0250]

[重合例29]

オートクレープに窒素下で、トルエン 5.0 \mathbb{L} 、1-ヘキセン $(40 \mu L)$ を仕込み、130℃で安定させた後、エチレンを 0. 60MP a まで加圧し安定させた。ここに、MMA O $(10\,\mu\,\text{mol})$ 、 [錯体 12] $(0.10\,\mu\,\text{mol})$ を加え重合した。重合の結果、ポリマ ーをチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、1. 3×1 0 6 g製造した。

[0251]

[重合例30]



[0252]

「重合例31]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(4 μL、1. 0 M、 関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0. 30μmol) を用いた以外は重合例29と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマー をチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、8.0×10⁵ g製造した。

[0253]

[重合例32]

オートクレープに窒素下で、トルエン 5.0 m L を仕込み、40℃で安定させた後、エ チレンを 0. 60MP a まで加圧し安定させた。ここに、MMAO(100μmol)、[錯体13](0. 10μmol)を加え、20分間重合した。重合の結果、ポリマーをチ タニウム 1 m o l 当たり、 1 時間当たり、 2. 7×10 ⁶ g 製造した。

[0254]

「重合例33]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40 μL、1.0 M 、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0. 30μmol)を用いた以外は重合 例32と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時 間当たり、3. 0×10⁵ g製造した。

[0255]

[重合例34]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液($40~\mu L$ 、1.~0~M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0. 30μmol)を用いた以外は重合例32と同様に重合を行った。重合の結果、ポリ マーをチタニウム 1 mol 1 当たり、 1 時間当たり、 2 . 3×10^6 g製造した。

[0256]

「重合例35]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0 . 30μmol)を用いた以外は重合例32と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマ ーをチタニウム $1 \, \text{mol} \, 2$ にはいい、 $2 \, \cdot \, 6 \times 10^6 \, \text{g}$ 製造した。

[0257]

[重合例36]

オートクレーブに窒素下で、トルエン 5.0 ml、1-ヘキセン (60 μL) を仕込み、40 ℃で安定させた後、エチレンを 0. 60MP a まで加圧し安定させた。ここに、MMAO $(100\,\mu\,\mathrm{mol})$ 、 [錯体13] $(0.10\,\mu\,\mathrm{mol})$ を加え重合した。重合の結果、分子量 (Mw) = 2.50×10⁶、分子量分布 (Mw/Mn) = 25.6、融点 (Tm) = 1 02.0℃であるポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当たり、2.2×10⁶g製 造した。

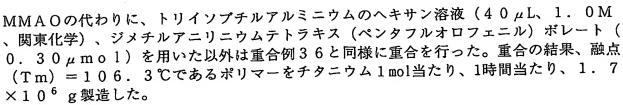
[0258]

[重合例37]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40 μL、1.0 M 、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30 μ m o l)を用いた以外は重合 例36と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当 たり、3.00×10⁵ g製造した。

[0259]

「重合例38]



[0260]

[重合例39]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0 . 30μmol)を用いた以外は重合例36と同様に重合を行った。重合の結果、分子量 (Mw) = 2. 89×10⁶、分子量分布 (Mw/Mn) = 8. 4、融点 (Tm) = 10 7. 1 ℃であるポリマーをチタニウム 1 mol 当たり、1時間当たり、1. 9×10⁶ g 製造 した。

[0261]

「参考例1]

オートクレープに窒素下で、トルエン 5.0 \mathbb{L} 、1ーヘキセン (50 μ L) を仕込み、40 ℃で安定させた後、エチレンを 0. 60MP aまで加圧し安定させた。ここに、MMAO $(1\ 0\ 0\ \mu\,\text{mol})$ 、2, 2'ー (7ェニルホスフィン) ビス $(6-t\,e\,r\,t-プチルー4-$ メチルフェノキシ) (テトラヒドロフラン) チタニウムジクロライド (0.10μmol) を加え、30分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当た り、5.00×10⁵ g製造した。

[0262]

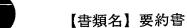
「参考例2]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M 、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0. 30μmol)を用いた以外は比較例5と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマ ーをチタニウム $1 \mod 3$ mol 当たり、1時間当たり、 6.00×10^5 g 製造した。

[0263]

[参考例3]

MMAOの代わりに、トリイソプチルアルミニウムのヘキサン溶液($40~\mu L$ 、1.~0~M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0 . 30μmol)を用いた以外は比較例5と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマー をチタニウム $1 \mod$ 当たり、1時間当たり、 7.00×10^5 g製造した。



【要約】

【課題】 重合用触媒成分となりうる遷移金属錯体を提供すること。

【解決手段】 式(1)

(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、Aは元素の周期律表の第15族の元素を示し、R 1 、R 2 、R 3 、R 4 、R 5 、R 6 、R 7 、R 8 およびR 10 は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $7\sim20$ のアラルキル基等を示し、R 9 は、水素原子、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ のアルキル基または置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ 0のアルキル基を示し、X1 およびX1 は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数 $1\sim10$ 0のアルキル基等を示す。)で示される遷移金属錯体。

【選択図】 なし

特願2003-401238

出願人履歴情報

識別番号

[000002093]

1. 変更年月日

1990年 8月28日

[変更理由]

新規登録

住 所 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

氏 名 住友化学工業株式会社